

Reacción del suelo (pH)

Curso de césped · Tema 3: Condiciones edafoclimáticas · Clase 11

En 3 ideas

1. El pH es el potencial hidrogénico del suelo: una forma de hablar de la acidez o basicidad de la solución acuosa.
2. Los valores bajos son ácidos, con más iones hidrógeno; el siete es el equilibrio neutro entre hidrógeno e hidróxidos; por encima de ocho entramos en zona claramente básica o alcalina, con poca concentración de hidrógeno.
3. Como regla general, con pH alto —por encima de siete— muchos micronutrientes dejan de estar disponibles.

Puntos clave de la clase

1. Con pH bajo —por debajo de seis— los micronutrientes suelen estar más disponibles, pero los macronutrientes sufren.
2. También cuenta el pH del agua de riego: un agua muy alcalina puede empujar el perfil con el tiempo.
3. Bacterias y actinomicetos trabajan mejor en valores intermedios y altos; por debajo de cinco coma cinco su actividad cae.
4. La fijación de nitrógeno y la mineralización de residuos se reducen en acidez fuerte.
5. El nitrógeno asimilable baja cuando el pH se aleja por debajo de seis o por encima de ocho.
6. El fósforo rinde mejor entre seis coma cinco y siete coma cinco; fuera de ahí se fija o precipita.

Errores típicos

- No hace falta memorizar toda la tabla de elementos: sí hace falta medir, interpretar y enmendar con paciencia.



cursosdejardineria.com

Escanea el código para ver esta clase completa y escuchar su podcast.

<https://cursosdejardineria.com/curso/cesped/tema/3/clase/11>

© Academia de Jardinería